

# MACHINE-ASSISTED TRANSLATION (MAT):

開

(19)【発行国】

(19)[ISSUING COUNTRY]

日本国特許庁(JP)

Japan Patent Office (JP)

(12)【公報種別】

(12)[GAZETTE CATEGORY]

公開特許公報(A)

Laid-open Kokai Patent (A)

(11)【公開番号】

(11)[KOKAI NUMBER]

特

Unexamined Japanese **Patent** 

2001-278810(P2001-278810A)

2001-278810(P2001-278810A)

(43)【公開日】

(43)[DATE OF FIRST PUBLICATION]

01.10.10)

平成13年10月10日(20 October 10, Heisei 13 (2001. 10.10)

(54)【発明の名称】

(54)[TITLE OF THE INVENTION]

薬剤組成物の製造方法

The manufacturing method of drug

composition

(51)【国際特許分類第7版】

(51)[IPC 7]

A61K 47/02

A61K 47/02

7/00

7/00

9/107

9/107

9/70

9/70

405

405

В

405

[FI]

[FI]

A61K 47/02

A61K 47/02

7/00

7/00

В

9/107

9/107

9/70

9/70

405

THOMSON

【審査請求】 未請求

[REQUEST FOR EXAMINATION] No

【請求項の数】

[NUMBER OF CLAIMS] 4

【出願形態】 O L [FORM OF APPLICATION] Electronic

【全頁数】 1 0 [NUMBER OF PAGES] 10

(21)【出願番号】

(21)[APPLICATION NUMBER]

特

願 Japanese

Patent

Application

2000-88403(P2000-88403)

2000-88403(P2000-88403)

(22)【出願日】

(22)[DATE OF FILING]

平成12年3月28日 (200 March 28, Heisei 12 (2000. 3.28)

0.3.28

(71)【出願人】

(71)[PATENTEE/ASSIGNEE]

【識別番号】

[ID CODE]

000006769

000006769

【氏名又は名称】

[NAME OR APPELLATION]

ライオン株式会社

**Lion Corporation** 

【住所又は居所】

[ADDRESS OR DOMICILE]

東京都墨田区本所1丁目3番7

号

(72)【発明者】

(72)[INVENTOR]

【氏名】

[NAME OR APPELLATION]

伊藤 武利

Ito, Taketoshi

【住所又は居所】

[ADDRESS OR DOMICILE]

東京都墨田区本所1丁目3番7

号 ライオン株式会社内

THOMSON

(72)【発明者】

(72)[INVENTOR]

【氏名】

[NAME OR APPELLATION]

小林 美佳

Kobayashi, Mika

【住所又は居所】

[ADDRESS OR DOMICILE]

東京都墨田区本所1丁目3番7 号 ライオン株式会社内

(72)【発明者】

(72)[INVENTOR]

【氏名】

[NAME OR APPELLATION]

小出 倫正

Koide, Michimasa

【住所又は居所】

[ADDRESS OR DOMICILE]

東京都墨田区本所1丁目3番7 号 ライオン株式会社内

(72)【発明者】

(72)[INVENTOR]

【氏名】

[NAME OR APPELLATION]

菅藤 寿裕

Kanto, Toshihiro

【住所又は居所】

[ADDRESS OR DOMICILE]

東京都墨田区本所1丁目3番7

号 ライオン株式会社内

(72)【発明者】

(72)[INVENTOR]

【氏名】

[NAME OR APPELLATION]

大和 裕

Yamato, Hiroshi

【住所又は居所】

[ADDRESS OR DOMICILE]

東京都墨田区本所1丁目3番7

号 ライオン株式会社内



(74)【代理人】

(74)[AGENT]

【識別番号】

100059959

[ID CODE]

100059959

【弁理士】

[PATENT ATTORNEY]

【氏名又は名称】

中村 稔 (外9名) [NAME OR APPELLATION]

Nakamura, Minoru (and 9 others)

【テーマコード (参考)】

[THEME CODE (REFERENCE)]

4C076

4C083

4C076 4C083

【Fターム(参考)】

[F TERM (REFERENCE)]

FF35 FF43 FF52 FF56

AC422 AC432 AC532 AC542 EE01 EE03 EE06 EE10 FF05 FF06

AC582 AC642 AC812 AC852

AD042 AD092 AD112 AD272

AD352 AD532 CC02 CC05

DD12 DD27 DD31 EE01 EE03

EE06 EE10 FF05 FF06

4C076 AA17 AA74 BB31 CC18 4C076 AA17 AA74 BB31 CC18 DD08F DD28F DD08F DD28F DD28M DD29U DD28M DD29U DD37T DD38A DD46A DD51Q EE06G EE09F EE33G EE33P FF16 FF17 FF35 FF43 FF52 FF56 FF03 FF04 FF15 FF16 FF17 4C083 AA122 AB242 AB382 AB441 AB442 AC022 AC072 AC122 AC132 AC182 AC402 4C083 AA122 AB242 AB382 AC422 AC432 AC532 AC542 AC582 AC642 AB441 AB442 AC022 AC072 AC812 AC852 AD042 AD092 AD112 AD272 AC122 AC132 AC182 AC402 AD352 AD532 CC02 CC05 DD12 DD27 DD31

(57)【要約】

(57)[ABSTRACT OF THE DISCLOSURE]

【課題】

[SUBJECT OF THE INVENTION]



供。

水難溶性薬物の有効性に優れ Provision of the manufacturing method of a た薬剤組成物の製造方法の提 drug composition excellent in the effectiveness of a poor-water-solubility medicine.

#### 【解決手段】

せ、溶媒を除去及び/又は乾燥 layered silicate is dispersed. 物の製造方法。

## [PROBLEM TO BE SOLVED]

・層状珪酸塩を分散してなる水 It dissolves a poor-water-solubility medicine in 及び水溶性有機溶剤からなる混 the mixed solvent which is made of water and 合溶媒に水難溶性薬物を溶解さ the water-soluble organic solvent into which a

することを特徴とする薬剤組成 It removes and/or dries the solvent.

The manufacturing method of the drug characterized the composition by above-mentioned.

#### 【特許請求の範囲】

## 【請求項1】

層状珪酸塩を分散してなる水 A 及び水溶性有機溶剤からなる混 composition, することを特徴とする薬剤組成 物の製造方法。

## [CLAIMS]

#### [CLAIM 1]

manufacturing method of the drug which dissolves а 合溶媒に水難溶性薬物を溶解さ poor-water-solubility medicine in the mixed せ、溶媒を除去及び/又は乾燥 solvent which is made of the water and the water-soluble organic into which a layered silicate is dispersed, and removes and/or dries the solvent.

#### 【請求項2】

られた薬剤組成物を含有する医 薬品組成物。

#### [CLAIM 2]

請求項1記載の方法により得 The pharmaceutical composition containing the drug composition obtained by the method of Claim 1.

#### 【請求項3】

粧料組成物。

#### [CLAIM 3]

請求項1記載の方法により得 The cosmetics composition containing the drug られた薬剤組成物を含有する化 composition obtained by the method of Claim 1.

## 【請求項4】

## [CLAIM 4]



請求項1記載の方法により得 The られた薬剤組成物を含有する外 用剤組成物。

composition external preparation containing the drug composition obtained by the method of Claim 1.

【発明の詳細な説明】

[DETAILED DESCRIPTION OF THE INVENTION]

[0001]

【発明の属する技術分野】

本発明は、医薬品及び化粧料組 成物として好適に配合できる、 層状珪酸塩と水難溶性薬物とを 含有する薬剤組成物の製造方法 に関する。

## 【従来の技術】

水難溶性薬物は、皮膚外用剤や 内服薬として生体に適用した場 合、消化液等への溶解度が低い ため経皮吸収性及び生体内での 吸収性が悪く、即効性及び持続 有効性が低いという問題を有す る。そこで、水難溶性薬物の有 効性を高めるために、例えばミ リスチン酸イソプロピル等の油 性成分に溶解させたりする技術 や、水難溶性薬物を有機溶媒に 溶解し、水膨潤性粘土鉱物を分 散させることにより包接された 薬物の水への溶解度を高め、有 報)が提案されている。しかし was

[0001]

## [TECHNICAL FIELD OF THE INVENTION]

This invention relates to the manufacturing method of the drug composition containing a layered silicate and a poor-water-solubility medicine which can be suitably mixed as a pharmaceutical and a cosmetics composition.

## [PRIOR ART]

When it applies to a biological body as an external preparation for skin or an oral medicine, since the solubility to a digestive liquor etc. is low, a poor-water-solubility medicine has percutaneous absorbability and 性に劣ることから薬物としての bad in vivo absorption, and since it is inferior to an immediate effect and a persistence, it has the problem that the effectiveness as a medicine is low.

Then, in order to raise the effectiveness of a poor-water-solubility medicine, it dissolves the technique which it dissolves, for example in oil-based component, such as an isopropyl myristirate, and a poor-water-solubility medicine in an organic solvent, by distributing a water 効性を向上させたりする技術 swellable clay mineral, it raises the solubility to (特開平1-93541 号公 the water of the medicine by which the inclusion carried out, and the technique



分由来の皮膚刺激が誘発される ため油性成分の配合量が限ら れ、結果として薬物の配合量が 制限されたり、水難溶性薬物の 安定性が悪く時間が経つと溶解 度が低下してしまうため J.Colloid Interface Sci.,146,2,556(1991))、水難溶 性薬物の高い溶解度を長期に維 持したまま製剤化することは困 難であった。特に含水系の外用 剤製剤(貼付剤、ローション、 ゲル、クリーム、軟膏、点眼剤、 点鼻剤、歯磨剤、洗口剤など) への水難溶性薬物の配合は極め て困難であった。そこで、生体 内及び皮膚での水難溶性薬物の 吸収性を改善して有効性をより 向上させる技術が望まれてい

ながら、これらの場合、油性成 (Unexamined-Japanese-Patent No. 1-93541) of improving effectiveness is proposed.

> However, since the skin irritation derived from the oil-based component is induced in these cases, the blending quantity of the oil-based component is restricted, the blending quantity of a medicine is limited as a result.

> Since solubility would fall if the stability of a poor-water-solubility medicine is bad and time passes (J. Colloid Interface Sci., 146, 2,556 (1991)), it was difficult to formulate maintaining the high solubility of a poor-water-solubility medicine long-term.

> Particularly blending of the poor-water-solubility medicine to the external preparation tablets (a patch, a lotion, the gel, cream, the salve, eyedrops, a nasal drop, a toothbrushing agent, a mouthwash, etc.) of a hydration type was very difficult.

> Then, a technique of having improved absorption of the poor-water-solubility medicine in the living body in the skin, and improving effectiveness more was desired.

# 【発明が解決しようとする課 [PROBLEM TO BE 題】

法を提供することを目的とす る。

#### SOLVED BY THE INVENTION]

本発明は上記事情に鑑みなされ It took this invention into consideration with the たもので、水難溶性薬物の有効 above-mentioned situation, it was made, and 性に優れた薬剤組成物の製造方 aims at providing the manufacturing method of drug composition excellent in effectiveness poor-water-solubility of а medicine.

[0002]

た。

[0002]

[MEANS TO SOLVE THE PROBLEM] 【課題を解決するための手段】



本発明者らは上記目的を達成す るため鋭意検討した結果、モン モリロナイト等の層状珪酸塩と 水難溶性薬物とを水溶液中で複 合体化して水難溶性薬物を非晶 質化することにより、水難溶性 薬物非晶質体の溶解度が、薬物 結晶体の溶解度よりも、実用上 十分な期間高く維持され、薬剤 組成物の主薬としての有効性が 格段に向上することを見出し、 本発明をなすに至った。即ち、 本発明は、層状珪酸塩を水及び 水溶性有機溶剤からなる混合溶 媒に分散させ、水難溶性薬物を 添加して攪拌した後、溶媒除去 及び/又は乾燥することを特徴 とする薬剤組成物の製造方法を 提供する。

The present inventors did earnest examination in order to attain the above-mentioned objective.

As a result, by creating a composite body of a layered silicate such as a montmorillonite and a poor-water-solubility medicine in an aqueous solution, and by making the poor-water-solubility medicine amorphous, it maintains solubility of the poor-water-solubility medicine amorphous body higher than the solubility of a medicine crystalline substance for a practically sufficient period.

It discovers that the effectiveness as a main ingredient of a drug composition improves markedly, it came to make this invention.

That is, this invention lets the mixed solvent which is made up of water and a water-soluble organic solvent disperse a layered silicate.

After adding and stirring a poor-water-solubility medicine, it solvent-removes and/or dries.

It provides the manufacturing method of the drug composition characterized by the above-mentioned.

## 【発明の実施の形態】

#### [EMBODIMENT OF THE INVENTION]

In this specification, a poor-water-solubility medicine means a medicine which "is a little hard to melt", "is hard to melt", "is very hard to melt", "hardly melts" which are specified in the Japanese Pharmacopoeia.

Specifically, they are steroid-hormones agents, such as the hydrocortisone, hydrocortisone acetate, prednisolone, methylprednisolone, prednisolone acetate, acetic-acid propionic-acid hydrocortisone, the valeric-acid prednisolone, dexamethasone,



キサメタゾン、ベタメタゾン、 トリアムシノロン、酢酸クロベ clobetasone, タゾン、プロピオン酸クロベタ ゾール、フルオシノニド、酢酸 デキサメタゾン、吉草酸ベタメ タゾン、トリアムシノロンアセ トニドなどのステロイドホルモ ン剤:アスピリン、サリチル酸、 アセトアミノフェン、サリチル 酸メチル、サリチル酸グリコー ル、メフェナム酸、フルフェナ ム酸、インドメタシン、ジクロ フェナック、ケトプロフェン、 イブプロフェン、フルルビプロ フェン、フェンプロフェン、ブ フェキサマック、ピロキシカム、 オキシフェンブタゾン、メピリ ゾール、イブプロフェンピコノ ール、クリダナク、フェニルブ タゾン、ナプロキセン、グリチ ルリチン、グリチルレチン酸、 アズレン、カンフル、チモール、 **I**ーメントール、トルフェナム 酸、サザピリン、アルクロフエ ナク、ジクロフェナク、スプロ フェン、ロキソプロフェン、ア セメタシン、メチアジン酸、プ ロチジン酸、スリンダク、プラ ノプロフエン、フェンチアザク、 ジフルニサル、チアプロフエン 酸、オキサプロジン、フェルビ ナク、ブフェキサマクなどの消 炎鎮痛剤:塩酸ジプカイン、ア ミノ安息香酸エチル、塩酸プロ カイン、リドカイン、塩酸テト ラカイン、塩酸リドカイン、テ

betamethasone, triamcinolone, acetic-acid clobetasol propionate. dexamethasone acetate. fluocinonide. betamethasone valerate, and triamcinolone acetonide.;

Aspirin, salicylic acid, acetaminophen, methyl salicylate, salicylic-acid glycol, mefenamic acid, flufenamic acid, indometacin, diclofenac. ketoprofen, ibuprofen, flurbiprofen, fenpurofen, bufexamac. piroxicam, oxyphenbutazone, ibuprofen piconol, "kuridanaku", mepirizole, naproxen, glycyrrhizin, phenylbutazone, glycyrrhetic acid, azulene, camphor, thymol, acid, I-menthol. tolfenamic sasapyrine, alclofenac, anti-inflammatory agents, such as diclofenac, suprofen, loxoprofen, acemetacin, metiazinic acid, a protizinic acid, sulindac, pranoprofen, fentiazac, diflunisal, tiaprofenic acid, oxaprozin, felbinac, and bufexamac; Local anaesthetics, such as hydrochloric-acid "jipukain", ethyl aminobenzoic acid, procaine hydrochloride, lidocaine. tetracaine hydrochloride, lidocaine hydrochloride, T-caine, benzyl alcohol, pramoxine hydrochloride, hydrochloric-acid catacaine. butanicaine hydrochloride, piperocaine hydrochloride, and

Sedative hypnotic agents, such as barbital, amobarbital, amobarbital sodium, phenobarbital, phenobarbital sodium, secobarbital sodium, pentobarbital calcium, a bromovalerylurea, hexobarbital, triclofos, glutethimide, methaqualone, perlapine, nitrazepam, estazolam, flurazepam hydrochloride, flunitrazepam, and estazolam; Anticancer drugs, such as cyclophosphamide,

chlorobutanol;



塩酸プラモキシン、塩酸カタカ イン、塩酸ブタニカイン、塩酸 ピペロカイン、クロロブタノー ル等の局所麻酔剤:バルビター ル、アモバルビタール、アモバ ルビタールナトリウム、フェノ バルビタール、フエノバルビタ ールナトリウム、セコバルビタ ールナトリウム、ペントバルビ タールカルシウム、ヘキソバル ビタール、トリクロフォス、ブ ロムワレリル尿素、グルテチミ ド、メタカロン、ペルラピン、 ニトラゼパム、エスタゾラム、 塩酸フルラゼパム、フルニトラ ゼパム、エスタゾラム等の催眠 鎮静剤:シクロフォスファミド、 ブスルファン、パラアミノサリ チル酸、5-フルオロウラシル、 メルカプトプリン、テガフル、 メトトレキサート、アザチオプ リン、硫酸ビンブラスチン、塩 酸ドキソルビシン、塩酸ブレオ マイシン、マイトマイシンC、 シクロスポリン、L-アスパラ キナーゼ、シスプラチン等の抗 悪性腫瘍剤:クロラムフェニコ ール、セフメタゾール、バシト ラシン、ペニシリン、セファレ キシン、テトラサイクリン、ス トレプトマイシン、ナイスタチ ン、エリスロマイシン、硫酸フ ラジオマイシン等の抗生物質: 酢酸トコフェロール、ニコチン 酸ベンジルエステル、トラゾリ

ーカイン、ベンジルアルコール、 busulfan, p-aminosalicylic acid, 5-fluorouracil, 塩酸プラモキシン、塩酸カタカ mercaptopurine, tegafur, methotrexate, イン、塩酸ブタニカイン、塩酸 azathioprine, vinblastine sulfate, doxorubicin ピペロカイン、クロロブタノー hydrochloride, bleomycin hydrochloride, ル等の局所麻酔剤;バルビター mitomycin C, cyclosporin, and L-Aspara ル、アモバルビタール、アモバ kinase and cisplatin;

Antibiotics, such as chloramphenicol, cefmetazole, bacitracin, penicillin, cefalexin, tetracycline, streptomycin, nystatin, erythromycin, and fradiomycin sulfate;

Blood-circulation promoters, such as tocopherol acetate, nicotinic-acid benzyl ester, tolazoline, verapamil, caffeine, cyclandelete, acetylcholine, and tocopherol nicotinate;

Drug for coronary vasodilations, such as nifedipine, dipyridamole, prenyl amine lactate, and efloxate;

Drug for epilepsy, such as phenytoin, the phenacemide, ethylphenacemide, ethotoin, primidone, fensuximide, nitrazepan, clonazepan, and carbamazepine;

Antibiotics such as tolnaftate

Drug for skeletal muscle relaxants, such as chlorzoxazone, fenoplopamate;

Drug for anti-histamines, such as diphenhydramine and mequitazine;

Cardiotonics such as digoxin, digotoxin, ubidecarenone;

Antiarrhythmic agents, such as phenytoin and disopyramide;

Drug for diuretics, such as polythiazide, spironolactone, and chlorthalidone;

Drug for anti-hypertensives, such as deserpidine, recerpine, mebutamate; Hormone, such as prostaglandin F2 (alpha) danazol and mepitiostane;



シクランデレート、アセチルコ to these. リン、ニコチン酸トコフェロー ル等の血行促進剤;ニフェジピ ン、ジピリダモル、プレニルア ミンラクテート、エフロキセー トなどの冠血管拡張用薬剤;フ ェニトイン、フェナセミド、エ チルフェナセミド、エトトイン、 プリミドン、フエンサクシミド、 ニトラゼバン、クロナゼバン、 カルバマゼピンなどの抗テンカ ン用薬剤; トルナフテートなど の抗生物質;クロゾバゾン、フ エノプロパメートなどの骨格筋 弛緩用薬剤:ジフェンヒドラミ ン、メタキジンなどの抗ヒスタ ミン用薬剤:ジゴキシン、ジゴ トキシン、コビデカレノンなど の強心用薬剤:フエニトイン、 ジソピラミドなどの不整脈用薬 剤:ポリチアジド、スピロノラ クトン、クロルタリドンなどの 利尿用薬剤:デセルピジン、メ プタメ、レセルビン、メプタメ ートなどの血圧降下用薬剤;プ ロスタグランジンF2αダナゾ ール、メピチオスタンなどのホ ルモン;等が例示されるが、こ れらに限定されるものではな

ン、ベラパミル、カフェイン、 Although these etc. are shown, it is not limited

## [0003]

い。

れる、エラグ酸などの美白剤、

#### [0003]

更に、皮膚外用剤として使用さ Furthermore, the poor-water-solubility medicine for cosmetics, such as root-of-a-tooth caries ベンゾフェノンなどの紫外線吸 preventives, such as singlet-oxygen elimination



収剤、カロチンやトコフェロー ルなどの一重項酸素消去剤又は 抗酸化剤、ピロクトンオラミン などの歯根う蝕防止剤等の香粧 品用の水難溶性薬物も例示され る。これらの薬物は単独で又は 2種以上を適宜組み合わせて使 用することができる。本発明の 場合、上記薬物の中でも、薬物 分子内にカルボキシル基及び/ 又は水酸基及び/又はアミノ基 及び/又はアミド基を有する薬 物が好適であり、特に、通常、 消炎鎮痛剤、抗炎症剤、角質溶 解剤等の皮膚疾患及び/又はケ アに有効な成分とされている薬 物、例えばトルフェナム酸、メ フェナム酸、フルフェナム酸、 サリチル酸、アスピリン、サザ ピリン、アルクロフエナク、ジ クロフェナク、スプロフェン、 ロキソプロフェン、イブプロフ ェン、ナプロキセン、フルルビ プロフェン、ケトプロフェン、 フェンプロフェン、グリチルレ チン酸、インドメタシン、アセ メタシン、メチアジン酸、プロ チジン酸、スリンダク、プラノ プロフエン、フェンチアザク、 ジフルニサル、チアプロフエン 酸、オキサプロジン、ピロキシ カム、フェルビナク、ブフェキ サマク等の水難溶性薬物がより 好適であり、これらの中でも特 にインドメタシン、フルルビプ ロフエン、フエルビナク、ジク

agents, such as ultraviolet absorbers, such as skin-whitening agents used as an external preparation for skin, such as an ellagic acid, and benzophenone, carotene, and a tocopherol, or an antioxidant, and a piroctone olamine, is also shown.

These medicines are by itself or it can use them in combination of 2 or more types as appropriate.

In the case of this invention, the medicine which has a carboxyl group, a hydroxyl group, an amino group, and/or an amide group in medicine intramolecular among the above-mentioned medicine is suitable.

The medicine particularly used as dermatological disorders, such as anti-inflammatory agent, an anti inflammatory agent, and keratolysis agent, and/or component effective in a care usually, for example, tolfenamic acid, mefenamic acid, acid. salicylic acid, flufenamic sasapyrine, alclofenac, diclofenac, suprofen, loxoprofen, ibuprofen, naproxen, flurbiprofen, fenpurofen, glycyrrhetic ketoprofen, indometacin, poor-water-solubility medicines, such as acemetacin, metiazinic acid, protizinic sulindac, pranoprofen, fentiazac, acid. diflunisal, tiaprofenic acid, oxaprozin, piroxicam, felbinac, and bufexamac are more suitable.

Particularly among these, indometacin, flurbiprofen, felbinac, diclofenac, bufexamac, etc. are especially suitable.

Indometacin is used most suitably.



ロフェナク、ブフェキサマク等 が特に好適であり、インドメタ シンが最も好適に使用される。

## [0004]

本発明は、更に、少なくとも1 種の層状珪酸塩を用いるもので ある。層状珪酸塩はその層間に 水難溶性薬物を包接することに より、水難溶性薬物の溶解度を 高め、製剤中での配合量を高め ることができる。具体的には、 ベントナイト、モンモリロナイ ト、バイデライト、ノントロナ イト、サポナイト、ヘクトライ ト、ソーコナイト、スチーブン サイト等のスメクタイト系粘土 鉱物、タルク、マイカ等の粘土 鉱物、ジ珪酸塩、アイラーアイ ト、マカタイト、マガジアイト、 ケニヤアイト等の層状珪酸塩、 またはこれらの有機及び/又は 無機イオン交換体、表面改質体 を拳げることができ、これらは 単独で又は2種以上を適宜組み '合わせて用いられる。このよう なスメクタイト系粘土鉱物は、 天然より産出されるものとして は、例えばモンモリロナイトを 含有する製品として、(株) 豊順 洋行からベントナイトW、ベン ゲル、クニミネエ業(株)から クニピアG及びクニピアF、ア メリカンコロイド社からウエス タンポンド、ドレッサーミネラ ルズ社からのイエローストーン American

## [0004]

At least 1 type of layered silicate is further used for this invention.

By carrying the inclusion of the out the poor-water-solubility medicine to intercalation, a layered silicate can raise the solubility of a poor-water-solubility medicine, and can raise the blending quantity in a tablet. Specifically, the smectite type clay minerals, such as a bentonite, a montmorillonite, a beidellite, a nontronite, a saponite, a hectorite, a sauconite, and a stevensite, clay minerals, such as a talc, and a mica, the layered silicates, such as the di silicate, "airaaito", a makatite, "magajiaito", and a kenyaite, or these organic and/or an inorganic ion exchangers, and the surface-reforming body can be mentioned. These are used independently, combination of 2 or more types as appropriate. As that by which such a smectite type clay mineral is produced from nature, for example, as a product containing a montmorillonite, it is Bentonite W from Hojun Yoko, as the product which contains saponites, such as a yellow stone from Kunipia G and Kunipia F, the Western pound from an American colloid company, and a dresser minerals company, from "bengeru" and "kuriminee" Business, as the product which contains hectorites, such as the bi- cam T, Veegum HV, Veegum F, and Veegum K, from Vanderbilt company, from an it colloid company,



等、サポナイトを含有する製品 hectare-bright-AW(s), として、バンダービルド社から ビーカムT、ビーガムHV、ビ ーガムF及びビーガムK等、へ クトライトを含有する製品とし て、アメリカンコロイド社から ヘクタブライトAW、ヘクタブ ライト200及びベントンE W、ナショナルリード社からマ カロイドなどが市販されてい る。また、合成スメクタイト系 粘土鉱物も各種販売されてお り、水澤化学工業(株)社から イオナイトH、コープケミカル (株) 社からルーセンタイトS WN、SAN、ラポルテインダ ストリー社からラポナイトなど が市販されている。

and and passes, "makaraido" from etc. is marketed "hekutaburaito" 200 and Benton EW, and the national lead company.

Moreover, various synthetic smectite type clay minerals are also sold. From Mizuwsawa Chemical Industries company, Ionite H is marketed, from CO-OP CHEMICAL CO., LTD., "ru-sentaito" SWN, SAN are marketed, from Laporte industry company, laponite etc. is marketed.

## [0005]

鉱物としては、酸性白土のアル カリ処理物も用いることができ る。即ち、通常、酸性白土とは、 1%水溶液分散液のpHが5~ 6以下、(1)膨潤度が10ml/ 2g以下、SiO2とA12O3 の含有量がモル比でSiO2/  $A 1_2O_3 = 6 \sim 10 0 0 0 0 0 0 0 6$ 指 称し、このような酸性白土とし ては、新潟県中条、小戸、上赤 谷、糸魚川産の酸性白土、山形 県水津産、川崎、松根、上赤谷、 三川、青梅、上砂見産の酸性白 土等の他、これらの酸性白土と

## [0005]

また、上記スメクタイト系粘土 Moreover, as the above-mentioned smectite type clay mineral, it can also use the alkali-treatment thing of an acid clay.

That is, an acid clay is usually a clay which pH of 1% aqueous solution dispersion is less than 5 to 6, which (1) degree of swelling is 10 ml/2g or less, the content of SiO<sub>2</sub>, and A1<sub>2</sub>O<sub>3</sub> satisfies  $SiO_2/A1_2O_3=6-10$  by molar ratio. As such an acid clay, acid clays from Nakajo, Kodo, Kamiakadani, Itoigawa in Niigata Prefecture, acid clays from Suizusan, Kawasaki, Matsune, Kamiakadani, Mikawa, Ome, Kamisunami in Yamagata Prefecture, Fuller's earth from U.K. which shows a characteristic similar to these acid clays, Floride earth from US, and the 類似の性質を示す英国産の Warkelerde etc. from Germany are mentioned.



4

earth、ドイツ産の Warkelerde 等が挙げられる。酸性白土中に 存在する交換性の陽イオンとし てはナトリウムイオン、カリウ ムイオン、マグネシウムイオン、 鉄イオン、カルシウムイオン、 アルミニウムイオン等がある。 これらの酸性白土はアルカリ処 理することにより、上記スメク タイト系粘土鉱物と同様に配合 することができる。これらのう ち、モンモリロナイト、バイデ ライト、ノントロナイト、サポ ナイト、ヘクトライト、ソーコ ナイト、スチーブンサイトが好 ましく、モンモリロナイト、サ ポナイト、ヘクトライト、スチ ーブンサイトがより好ましい。

Fuller's earth、米国産の Floride As a cation of the convertibility which exists in earth、ドイツ産の Warkelerde an acid white under ground, there are a sodium 等が挙げられる。酸性白土中に ion, a potassium ion, a magnesium ion, an iron 存在する交換性の陽イオンとし ion, calcium ion, an aluminum ion, etc.

By treating, it can mix these acid claies like the above-mentioned smectite type clay mineral. Among these, montmorillonite, a beidellite, a nontronite, a saponite, a hectorite, a sauconite, and a stevensite are desirable, and a montmorillonite, a saponite, a hectorite, and a stevensite are more preferable.

# [0006]

## [0006]

Moreover, the water-soluble organic solvent of this invention means the organic solvent classified according to the method of examining the solubility specified to the Japanese Pharmacopoeia for "being very easy to melt" and "being easy to melt" to water.

Specifically methanol, ethanol, a propanol, acetone, the acetonitrile, a dimethyl sulfoxide, a glycerol carbonate, tetrahydrofuran, a dimethylformamide, a dioxane, an acetic acid, a pyridine, the diethyl ether, etc. can be mentioned. These are used independently, or in combination of 2 or more types as appropriate. Particularly ethanol is used suitably.

2種以上を適宜組み合わせて用 As for the mix ratio (mass ratio) of a



water-soluble organic solvent and water, it is desirable that it is water-soluble organic-solvent:water =5:95-95:1, more preferably, it is 10:90-70:30, furthermore, preferably it is 10:90-45:55.

Since it will maintain for a long period while the solubility in the tablet of the medicine when considering it as the composite body of a layered silicate and the poor-water-solubility medicine amorphous body has been high if the ratio of water and a water-soluble organic solvent is within the limits of this, it is desirable.

## [0007]

本発明の薬剤組成物は、以下の ようにして製造される。先ず、 上記薬物と層状珪酸塩を、エタ ノールなどの水溶性有機溶媒を 含む水溶液中で混合、溶解する。 水溶性有機溶媒水溶液に溶解・ 分散させる薬物濃度、層状珪酸 塩濃度は特に制限はないが、薬 物が十分均一に溶解する濃度と することが好ましい。その後、 水溶液を除去し、濃縮あるいは 乾燥する。その方法としては、 特に制限されるものではなく、 例えば、エバポレーター等を用 いて薬物の劣化温度以下の温度 で溶媒を除去する方法や、真空 乾燥法、凍結乾燥法等が挙げら のではない。上記方法で濃縮、 乾燥する際、有機溶媒が初めに

#### [0007]

The drug composition of this invention is manufactured as follows.

First, in the aqueous solution containing water-soluble organic solvents, such as ethanol, it mixes and dissolves the above-mentioned medicine and a layered silicate.

Although the concentration of drug and layered silicate concentration which it dissolves and distributes do not have limitation in particular in a water-soluble organic-solvent aqueous solution, it is desirable to consider it as concentration which a medicine dissolves uniformly enough.

After that, it removes an aqueous solution, it concentrates or dries.

で溶媒を除去する方法や、真空 Although the method of not limiting and 乾燥法、凍結乾燥法等が挙げら removing the solvent at the temperature below れるが、これらに限定されるも the degradation temperature of a medicine のではない。上記方法で濃縮、 particularly as an its method using an 乾燥する際、有機溶媒が初めに evaporator etc. for example, the vacuum-drying



除去されるため、水難溶性薬物 が過飽和となり、本発明の層状 珪酸塩/薬物複合体薬物組成物 が得られる。水及び水溶性有機 溶媒は、水難溶性薬物の溶解度 未満になるまで除去すれば良い が、好ましくは溶媒中の薬物溶 解量が配合量の30%以下、好 ましくは10%以下、より好ま しくは5%以下となるまで除去 することが好ましい。本発明の 薬物組成物は、このまま液状ま たはペースト状または、さらに 溶媒を除去し、粉体として用い ることができる。また、水難溶 性薬物と層状珪酸塩との配合割 合は特に制限されるものではな く、薬物の種類、層状珪酸塩の 種類、製剤の剤型、適用方法な どにより適宜選定することがで きるが、上記薬物と層状珪酸塩 との配合割合(質量比)が、薬 物:層状珪酸塩=10:1~1: 100とするのが好ましく、特 に3:1~1:100とすると 好適である。なお、上記薬物と 層状珪酸塩との配合割合は、各 成分の2種以上を配合する場合

method, the lyophilization, etc. are mentioned, it is not limited to these.

Since an organic solvent is first removed when concentrating and drying by the above-mentioned method, a poor-water-solubility medicine becomes supersaturated, the layered silicate / medicine composite-body medicine composition of this invention are obtained.

What is sufficient is just to remove water and a water-soluble organic solvent until it becomes under the solubility of a poor-water-solubility medicine.

However, preferably the medicine dissolution amount in the solvent is 30 % or less of a blending quantity, preferably it is 10 % or less, removing is desirable until it becomes 5 % or less more preferably.

The medicine composition of this invention can be used as a liquid or a paste, furthermore, a fine particle by removing its solvent.

Moreover, the mixture ratio in particular of a poor-water-solubility medicine and a layered silicate is not limited, and it can specify it suitably by the kind of medicine, the kind of layered silicate, the formulation of a tablet, the application method, etc.

However, as the mixture ratio (mass ratio) of the above-mentioned medicine and a layered silicate, it is desirable to satisfy (the medicine: the layered silicate)=10:1-1:100, and it is particularly suitable if 3:1-1:100.

In addition, the mixture ratio of the above-mentioned medicine and a layered silicate is based on a total amount, when mixing 2 or more types of each component.

は合計量による。



## [0008]

本発明の薬剤組成物は、医薬品、 化粧料組成物等(製剤)に配合 し、水難溶性薬物の経皮、粘膜 など体内への吸収性が優れた製 剤を得ることができる。医薬品、 化粧品製剤中の、上記薬物、上 記層状珪酸塩の配合量は特に制 限されるものではなく、例えば 上記薬物の配合量は、外用剤、 内服薬の薬効成分・有効成分と しての薬物有効量であり、通常 製剤組成物全体に対して0.0 1~10質量%(以下、%とす る) であるのが好ましく、より 好ましくは0.1~5%とする と好適である。また、上記層状 珪酸塩の配合量(2種以上を配 合する場合は合計量)は、通常 製剤組成物全体に対して0.0 1~10%、好ましくは0.0  $1 \sim 7\%$ 、より好ましくは0. 01~5%とすると好適であ る。

## [0009]

本発明の薬剤組成物は、その剤型が特に制限されるものではなく、例えば貼付剤、ローション剤、ゲル(ジェル)剤、クリーム剤、軟膏、点眼剤、点鼻剤、歯磨剤、洗口剤などの剤型に調製される各種皮膚粘膜外用剤基

#### [8000]

It mixes the drug composition of this invention with a pharmaceutical, a cosmetics composition (tablet), etc., it can obtain the tablet excellent in absorption to the inside of the body, such as a percutaneous of a poor-water-solubility medicine, and a mucous membrane.

The blending quantity in particular of the above-mentioned medicine in a pharmaceutical and a · cosmetics tablet and the above-mentioned layered silicate is not limited, the the blending quantity of and medicine above-mentioned medicine is effective dose as external preparation, and the drug component and active ingredient of an oral medicine.

Usually, it is desirable that it is 0.01 to 10 mass % (it considers it as % hereafter) to the tablet whole composition, it is suitable more preferably if 0.1 to 5%.

Moreover, the blending quantity of the above-mentioned layered silicate (a total amount when mixing 2 or more types) is usually 0.01 to 10% against the whole tablet composition, preferably 0.01 to 7%, it is more preferably suitable if 0.01 to 5%.

#### [0009]

The formulation is not limited, and it can prepare particularly the drug composition of this invention as the oral oral medicine base prepared by formulation, such as various skin mucous-membrane external preparation bases prepared by formulation, such as a patch, the lotion, a gel (gel) agent, a cream agent, salve,



剤、坐薬基剤として調製するこ 好適である。

剤、顆粒、錠剤、液剤などの剤 eyedrops, a nasal drop, a toothbrushing agent, 型に調製される経口内服薬基 and a mouthwash, a granule, a tablet, and a liquid agent, and a suppository base, and it is とができ、特に貼付基剤として suitable particularly as a sticking base.

## [0.010]

なお、本発明の薬剤組成物は、 本発明の効果を損なわない限 り、上記必須成分以外に必要に 応じて通常薬剤組成物に用いら れる成分を適宜配合することが できる。例えば貼付基剤として 調製する場合、必要に応じて、 高分子化合物、硬化剤、硬化調 整剤、上記層状珪酸塩以外の無 機粉体、香料、植物抽出物、温 感付与成分・清涼化剤、上記薬 物以外の薬効成分、保湿剤、乳 化剤、防腐剤等を配合すること ができる。

#### [0011]

ここで、高分子化合物としては、 例えばゼラチン、ポリアクリル 酸、ポリアクリル酸ナトリウム、 ポリビニルアルコール、ポリビ ニルピロリドン、ポリエチレン オキサイド、カルボキシメチル セルロースナトリウム、ヒドロ キシプロピルセルロース、ヒド ロキシエチルセルロース、メチ ルセルロース、アルギン酸ナト リウム、キサンタンガム、アラ

#### [0010]

In addition, the drug composition of this invention can mix suitably the component usually used for a drug composition as required in addition to the above-mentioned essential component, unless the effect of this invention is impaired.

For example, when preparing as a sticking base, it can mix drug components other than inorganic fine particles other than a high molecular compound, a hardener, a hardening conditioner, and the above-mentioned layered silicate, a fragrance, a plant extract, the warm-feeling providing component and a refreshing agent, and the above-mentioned medicine, a moisturizer, an emulsifier, an antiseptic, etc. as required.

#### [0011]

Here, as a high molecular compound, they are gelatin and a polyacrylic acid, for example, a sodium polyacrylate, polyvinyl alcohol, polyvinyl pyrrolidone, a polyethylene oxide, a sodium carboxymethylcellulose, а hydroxy-propyl cellulose, hydroxyethyl cellulose, а methylcellulose, a sodium alginate, a xanthan gum, arabia gum, a tiger cant cam, karaya gum, maleic anhydride copolymer, polyethyleneglycol, a butyl acrylate, the acrylic acid isobutyl, the acrylic acid hexyl, the acrylic



ラヤガム、無水マレイン酸共重 合体、ポリエチレングリコール、 アクリル酸ブチル、アクリル酸 イソブチル、アクリル酸ヘキシ ル、アクリル酸オクチル、アク リル酸2-エチルヘキシル、ア クリル酸イソオクチル、アクリ ル酸デシル、アクリル酸イソデ シル、アクリル酸ラウリル、ア クリル酸ステアリル、メタクリ ル酸メチル、メタクリル酸プチ ル、メタクリル酸イソブチル、 メタクリル酸2-エチルヘキシ ル、メタクリル酸イソオクチル、 メタクリル酸イソデシル、メタ クリル酸ラウリル、メタクリル 酸ステアリル、天然ゴム、合成 イソプレンゴム、ポリイソブチ レン、ポリビニルエーテル、ポ リウレタン、ポリブタジエン、 スチレンーブタジエン共重合 体、スチレンーイソプレン共重 合体、ポリオルガノシロキサン などのシリコーンゴム等が挙げ られる。これらは単独で又は2 種以上を適宜組み合わせて使用 することができる。

ビヤガム、トラカントカム、カ acid octyl, acrylic acid diethyl hexyl, the acrylic acid isooctyl, decyl acrylate, the acrylic acid iso decyl, the acrylic acid lauryl, the acrylic acid stearyl, methyl methacrylate, the methacrylic acid butyl, the methacrylic acid isobutyl, a methacrylic acid 2-ethylhexyl, the methacrylic acid isooctyl, the methacrylic acid iso decyl, lauryl methacrylate, stearyl methacrylate, a natural rubber, a synthetic isoprene rubber, silicone rubbers, such as a polyisobutylene, a polyvinyl ether, а polyurethane, polybutadiene, a styrene-butadiene copolymer, styrene-isoprene copolymer, and polyorganosiloxane, etc. are mentioned.

> These are by itself or it can use them in combination of 2 or more types as appropriate.

## [0012]

アルミン酸マグネシウム、水酸 化アルミナマグネシウム、メタ ケイ酸アルミン酸マグネシウ ム、合成ヒドロタルサイト、ジ

#### [0012]

硬化剤としては、例えばケイ酸 As a hardener, aluminium compounds, such as silicic-acid magnesium aluminate, hydroxylation alumina magnesium, magnesium alminometasilicate, a synthetic hydro talcite, a dihydroxy aluminum amino acetate, ヒドロキシアルミニウムアミノ potassium alum, an ammonium alum, aluminum



ん、アンモニウムみょうばん、 水酸化アルミニウム、水酸化力 ルシウム、硫酸アルミニウムカ リウム、合成ケイ酸アルミニウ ム、塩化アルミニウム、メタケ イ酸アルミニウム、リン酸カル シウム、ケイ酸マグネシウムな どのアルミニウム化合物、マグ ネシウム化合物、カルシウム化 合物等が挙げられ、これらの金 属を含む複塩等の水溶性或いは 水難溶性化合物の1種又は2種 以上を用いることができる。上 記硬化剤による硬化を調整する 硬化調整剤としては、例えばク エン酸、リンゴ酸、酒石酸、エ デト酸二ナトリウム、ピロリン 酸ナトリウム等を拳げることが てきる。上記層状珪酸塩以外の 無機粉体として、例えば、酸化 亜鉛、酸化チタン、無水ケイ酸 等を拳げることができる。香料 としては、例えばウイキョウ油、 ヒマシ油、ハッカ油、ハッカハ ク油、ダイウイキョウ油、ケイ ヒ油、チョウジ油、チミアン油、 テレピン油、ヘノポジ油、ヤマ ジン油、ユーカリ油、ラペンダ 一油、レモン油、オレンジ油、 トウカ油、ペルカモット油、ロ ーズ油、シトロネラ油、レモン グラス油、樟脳油、ゼラニウム 油等が拳げられる。

アセテート、カリウムみょうば hydroxide, a calcium hydroxide, the aluminum ん、アンモニウムみょうばん、 potassium sulfate, synthetic aluminium silicate, 水酸化アルミニウム、水酸化カ aluminium chloride, metasilicic-acid aluminum, a calcium phosphate, and magnesium silicate, a magnesium compound, calcium compound, etc. ム、塩化アルミニウム、メタケ are mentioned, for example, it can use the one or more of water solubility, such as a double salt containing these metals, or a poor-water-solubility compound.

As the hardening conditioner which adjusts the hardening by the above-mentioned hardener, citric acid, malic acid, tartaric acid, disodium edetate, sodium pyrophosphate, etc. can be mentioned.

As inorganic fine particles other than the above-mentioned layered silicate, zinc oxide, a titanium oxide, a silicic acid anhydride, etc. can be mentioned.

As a fragrance, a fennel oil, a castor oil, a mentha oil, a "hakkahaku" oil, an anisi-stellati-fructus oil, a cinnamon oil, a clove oil, a thyme oil, and an oil of turpentine, a "henopoji" oil, a climax gin oil, an eucalyptus oil, a lavender oil, a lemon oil, an orange oil, a "touka" oil, a "perukamotto" oil, a rose oil, a citronella oil, a lemon grass oil, a camphor oil, a geranium oil, etc. can be mentioned.

[0013]

[0013]



ロエ、アニス、アンジェリカ、 安息香、イモーテル、カミツレ、 カモミール、ガーリック、カル ダモン、ガルバナム、キャラウ ェイ、キャロットシード、グア ヤックウッド、グレープフルー ツ、サイブレス、サンダルウッ ド、シダーウッド、ジュニパー、 スターアニス、セージ、ゼラニ ウム、セロリ、タイム、タラゴ ン、テレピン、乳香、バイオレ ット、パイン、パセリ、パーチ、 パチュリー、バラ、ヒソップ、 フェンネル、プラックペッパー、 ボダイジユ花、没薬、ヤロウ、 レモン、レモングラス、ローズ マリー、ローレル、シモツケキ ク、シモツケソウ、ヤグルマキ ク、アーモンド、アザミ、アル ニカ、イトスキ、ウイキョウ、 エニシダ、エリカ、オオグルマ、 カラシ、カロコン、カンズイ、 キクニガナ、キンセンカ、クサ ノオウ、クレソン、ゲンカ、ゲ ンチアナ、サリランポ、シカゼ ンシ、シラカバ、シダ、シツリ シ、ショウノウ、ショウリク、 ジンギョウ、スモモ、セイヨウ ナシ、セイヨウヒメスノキ、タ イソウ、タクシャ、タンポポ、 チモ、チャーピル、チョレイ、 テンモンドウ、トウガシ、ノイ パラ、ノラニンジン、ハゴロモ グサ、ハッカ、トネリコ、ヒメ

植物抽出物としては、例えばア As a plant extract, they are aloe, the anise, an angelica, and the benzoin, for example, an immortelle, a camomile, a camomile, a garlic, a cardamom, a galbanum, caraway, a carrot seed, quaiac wood, a grapefruit, "saiburesu", a sandalwood, a cedar wood, a juniper, a star-anise, the SAGE, a geranium, celery, a time, a tarragon, a turpentine, an olibanum, a violet, a pine, parsley, "pachi", a patouli, a looseness, a hyssop, fennel, black pepper, a linden flower, the myrrh, a Achillea milleforium, lemon, lemon grass, a rosemary, a laurel, a Spiraea-japonica chrysanthemum, a Filipendula multijuga, a centaurea cyanus, an almond, a thistle, arnica, "itosuki", fennel, the scoparius, elecampane, the mustard. erica, the radix, a kansui. trichosantis (Cichorium intybus), a Calendula arvensis, a chelidonium majus, watercress, lilac daphne Gentiana. "sariranpo", flower bud, "shikazenshi", a white birch, the fern, tribuli fructus, a camphor, phytolacca esculenta, gentiana macrophylla, a plum, vaccunium myrtillus, a jujube, asparagi radix, rhizome, a dandelion, tene alisma anemarrhenae rhizoma, a char pill, and a Polyporus umbellatus, benincasae semen, a nov para, daucus carota, a alchemilla vulgaris, mint, a Fraxinus japonica, it can mention the extract from a Lamium purpureum, "himesuipa", "pukujou", borago, a mugwort, Origanum majorana, a melissa, an Akebia stem, a peach, "yadoriki", a eucalyptus, a coix seed, lavender, "renkyo", a horseradish, etc.

Among these, particularly the extract from a オドリコソウ、ヒメスイパ、プ camomile, the SAGE, parsley, a rosemary, a



マヨラナ、メリッサ、モクツウ、 モモ、ヤドリキ、ユーカリ、ヨ クイニン、ラベンダー、レンキ ョウ、ワサビダイコン等からの 抽出物を挙げることができる。 これらの中でも、特にカモミー ル、セージ、パセリ、ローズマ リー、シモツケキク、シモツケ ソウ、ヤグルマギク、アニス、 ローレル、アンジェリカ、フエ ンネル、ハッカ(ペパーミント、 レモンバーム)、ラベンダー、タ イム等からの抽出物が好適であ る。このような抽出物の具体的 な成分として、例えば、モノテ ルペン炭化水素、シネオール、 ボルネオール、他にカンファー (梓脳)、リナノール、ペルペノ ール、フラボノイド類、コリン、 アミノ酸、タンニン、植物酸、 脂肪酸、青酸配糖体、サリチル 酸誘導体、サルピン、縮合タン ニン、フエノール酸、カルノシ ン酸、トリテルペン酸、ツョン、 サルペン、ピネン、アピオール、 アピオリン、ミリスチシン、ク マリン、カマアズレン、ファル ネセン、ピサポロール、ゲラニ オール、オイゲノール、テルペ ン、フェランドリン、アネトー ル、メントール、メントン、リ モネン、シトラール、シトロネ ラール、オイゲノールアセテー ト等を拳げることができる。

クゾョウ、ポリジ、マグワート、 Spiraea-japonica chrysanthemum, a Filipendula multijuga, a Centaurea cyanus, the anise, a laurel, an angelica, fennel, mint (peppermint, lemon balm), lavender, a time, etc. is suitable. As detailed component of such an extract, it is a monoterpenes hydrocarbon, for example, they are a camphor (camphor) and a linalool to the cineole, the borneol, and others, "perupeno-ru", flavonoids, a choline, an amino acid, tannin, vegetable acid, the fatty acid, nitrilglycoside, salicylic acid derivatives, "sarupin", condensation tannin, a phenolic acid, a carnosine acid, a triterpenes acid, a thujone, "sarupen", a pinene, "apio-ru", an apio phosphorus, the myristicin, the cumarin, a chamazulene, farnesene, a "pisaporo-ru", geraniol, the eugenol, a terpene, "ferandorin", the anethole, menthol, the menton, the limonene, the citral, the citronellal, an eugenol acetate, etc. can be mentioned.



## [0014]

温感付与物質としては、例えば、 カプシコシド、カプサイシン、 カプサイシノイド、ジヒドロキ シカプサイシン、カプサンチン 等のカプサイシン類似体、トウ カラシエキス、トウカラシチン キ、トウガラシ末などのトウガ ラシ由来の温感付与物質、ニコ チン酸ベンジル、ニコチン酸 B -ブトキシエチル、N-アシル バニリルアミド、ノニル酸バニ リルアミドなどが挙げられる。 また、清涼化剤としては、N-エチルーpーメンタンーカルポ キシアミド、p-メンタン-3, 8-ジオール、1-イソプレゴ ール、1-メンチルグリセリル エーテル等のメントール誘導体 などが拳げられる。

## [0015]

保湿が、1、1、1のでは、1、1、1のでは、1、1、1のでは、1、1、1のでは、1、

## [0014]

As warm-feeling providing matter, the warm-feeling providing matter derived from red peppers, such as capsaicin analogue, such as "kapishikoshido", capsaicin, a capsaicinoid, dihydroxy capsaicin, and a capsanthin, toe mustard extract, toe mustard tincture, and a red-pepper powder, a nicotinic-acid benzyl, the nicotinic-acid (beta)- butoxy ethyl, N-acyl vanillyl amido, a nonylic-acid vanillyl amido, etc. are mentioned, for example.

Moreover, as a refreshing agent, menthol derivative, such as an N-ethyl-p-menthane-carboxy amido, the p- menthane- 3, 8-diol, 1-isopulegol, and 1-menthyl glyceryl ether, etc. can be mentioned.

## [0015]

As a moisturizer, glycerol, sorbitol, 1,3- butylene glycol, a propylene glycol, etc. can be mentioned.

As an emulsifier, polyoxyalkylene alkyl ether, such as fatty-acid soap, sorbitan fatty acid ester, glycerine fatty acid ester, polyoxyethylene sorbitan fatty acid ester, polyoxyethylene hydrogenated castor oil, an alkyl sulfate, N-acyl methyl taurine salt, an alkyl ammonium salt, acetic-acid betaine, polyoxyethylene alkyl ether, and polyoxyethylene polyoxypropylene alkyl ether, propylene glycol fatty acid ester, the vitamin derivative, a glycyrrhetic acid, glycyrrhetic acids, these derivative, etc. can be



キシプロピレンアルキルエーテ ル等のポリオキシアルキレンア ルキルエーテル、プロピレング リコール脂肪酸エステル、ビタ ミン誘導体、グリチルリチン酸、 グリチルレチン酸及びこれらの 誘導体等が拳げられ、具体的に はソルビタンモノオレート、グ リセリルモノオレート、デカグ リセリルモノオレート、ジグリ セリルジオレート、ヘキサグリ セリルモノラウレート、プロピ レングリコールモノステアレー ト、POE(20)ソルビタン モノオレート、POE(25)ラ ウリルエーテル、POE(60) ソルビットテトラオレート、P OE(40) モノステアレート、 POE (10) オレイルエーテ ル、POE(10)ノニルフェ ニルエーテル、POE(50) 硬化ヒマシ油、POE (5) オ レイン酸アミド、ラウリル硫酸 ナトリウム、POEアルキルエ ーテル硫酸ナトリウム、POE アルキルエーテル酢酸ナトリウ ム、トリPOE(10)アルキ ルエーテルリン酸、塩化ステア リルトリメチルアンモニウム、 塩化ベンザルコニウム、ラウリ ルジメチルアミノ酢酸ベタイ ン、卵黄、レシチン、イミダゾ リニウムベタイン、セバシン酸 ジエチル等が拳げられる。

ル、ポリオキシエチレンポリオ mentioned, they are a sorbitan mono-olate, the glyceryl mono-olate, and a deca glyceryl mono-olate specifically, a diglyceryl diolate, hexa glyceryl mono-laurate, a propylene-glycol mono-stearate. POE-(20) sorbitan a i mono-olate, a POE- (25) lauryl ether, a POE-(60) sorbitol tetra-olate, a POE-(40) mono-stearate, POE-(10) oleyl ether, a POE-POEnonylphenyl ether, hydrogenated castor oil, POE- (5) oleic amide, sodium lauryl sulfate, POE- alkyl-ether sodium sulfate, POE- alkyl-ether sodium acetate, the tri POE-(10) alkyl-ether phosphoric acid, stearyl-chloride trimethyl ammonium, the benzalkonium chloride, the lauryl dimethylamino acetic-acid betaine, a yolk, a imidazolinium lecithin, an sebacic-acid diethyl, etc. can be mentioned.



## [0016]

防腐剤としては、安息香酸、安 息香酸ナトリウム、塩化ベンザ ルコニウム、サリチル酸、パラ オキシ安息香酸メチル、パラオ キシ安息香酸プロピル、硫酸オ キシキノリン、クレゾール、ク エン酸ナトリウム等か拳げられ る。更に、必要に応じ各種配合 剤、例えばロジン系樹脂、ポリ テルペン樹脂、クマロンーイン デン樹脂、石油系樹脂、テルペ ンフエノール樹脂などの粘着付 与剤、液状ポリプテン、鉱油、 ラノリン、液状ポリイソプレン、 液状ポリアクリレート、ラテツ クスなどの可塑剤、架橋ゲル化 剤として種々の多価金属塩、ジ アルデヒドデンプン等の有機架 橋化剤、有効成分の安定配合剤 として、流動パラフィン、植物 油、豚脂、牛脂、高級アルコー ル、高級脂肪酸、活性剤等の適 宜成分を配合することができ る。

## [0017]

持体が用いられる。この様な支 for a patch is used. 体、ナイロン、エチレン一酢酸 ethylene-ビニル共童合体、可塑化ポリ塩 plasticization

## [0016]

As an antiseptic, they are a benzoic acid, a sodium benzoate, the benzalkonium chloride, a salicylic acid, methyl parahydroxybenzoate, the propylparaben, a sulfuric-acid oxyquinoline, cresol, sodium-citrate etc.can be mentioned.

Furthermore, a liquid paraffin, a vegetable oil, the lard, beef tallow, a higher alcohol, a higher fatty acid, an activator, etc. can mix the component suitably if needed as the organic crosslinking-ized agents, such as polyvalent metallic salt various as plasticizers, such as tackifiers, such as various compounding ingredients, for example, the rosin type resin, a polyterpene resin, a cumarone indene resin, petroleum type resin, and terpene phenol resin, a liquid polybutene, petroleum, lanolin, a liquid polyisoprene, a liquid polyacrylate, and a latex, and a crosslinking gelatinizer, and dialdehyde starch, and a stable compounding ingredient of an active ingredient.

## [0017]

上記貼付基剤の支持体として As a support medium of the above-mentioned は、貼付剤に通常使用される支 sticking base, the support medium usually used

持体の素材としては、酢酸セル As a raw material of such a support medium, ロース、エチルセルロース、ポ there are the cellulose acetate, an ethyl リエチレンテレフタレート、酢 cellulose, a polyethylene terephthalate, a 酸ビニルー塩化ビニル共重合 vinyl-acetate- vinyl-chloride- polymer, nylon, vinyl-acetate copolymer, polyurethane, PVC. а



化ビニル、ポリウレタン、ポリエチレン、ポリ塩化ビニリデン、アルミニウムなどがある。これらは例えば単層のシート(フイルム)や二枚以上の積層(ラミネート)体として用いられる。アルミニウム以外の素材は織布や不織布としても利用してもよい。

polyethylene, polyvinylidene chloride, aluminum, etc.

These are used as the sheet (film) of a mono layer, or the laminate (lamination) body of two or more sheets.

It is sufficient to utilize raw materials other than aluminum also as a woven fabric or a nonwoven fabric.

## [0018]

# 更に、例えば軟膏剤及びローシ ョン剤等の液剤として使用する 場合、上記任意成分に加え、基 剤としての溶媒、油成分、グリ コール類、界面活性剤などを配 合することができ、具体的には、 溶媒として、例えば水、エタノ ール、プロピルアルコール、イ ソプロピルアルコール、アセト ン、ベンジルアルコール等、油 成分として、例えばラノリン、 硬化油、レシチン、プラスチペ ース、流動パラフィン、オレイ ン酸、ステアリン酸、ミリスチ ン酸、パルミチン酸、ミツロウ、 パラフインワックス、マイクロ クリスタリンワツクス、アジピ ン酸ジイソプロピル、ミリスチ ン酸イソプロピル、セバチン酸 イソプロピル、パルミチン酸イ ソプロピル、スクワラン、スク ワレン、セタノール、ステアリ ルアルコール、オレイルアルコ ール、ヘキサデシルアルコール、 シリコン油等、グリコール類と

## [0018]

Further, for example, when using it as liquid agents, such as salve and lotion, in addition to the above-mentioned component as desired, it can mix the solvent as a base, the oil component, glycols, a surface active agent, etc., and it is as solvent specifically, as oil component, such as water, ethanol, propyl alcohol, isopropyl alcohol, acetone, and benzyl alcohol, for example, lanolin, hardened oil, a lecithin, a "purasuchipe-su", a liquid paraffin, an oleic acid, a stearic acid, the myristic acid, a palmitic acid, beeswax, a paraffine wax, microcrystalline wax, an adipic acid diisopropyl, sebacic-acid isopropyl myristirate, а isopropyl, an isopropyl palmitate, as glycols, such as squalane, a squalene, a cetanol, stearyl alcohol, olevi alcohol, hexa decyl alcohol, and a silicone oil, for example, it is polyoxyethylene alkyl ether as surface active agents, such as glycerol and a propylene glycol, for example, alkyl ether, such polyoxyalkylene as polyoxyethylene polyoxypropylene alkyl ether, polyoxyethylene hydrogenated castor oil, sorbitan fatty acid polyoxyethylene ester, polyoxyethylene glycerine fatty acid ester,



して、例えばグリセリン、プロ ピレングリコール等、界面活性 剤として、例えばポリオキシエ polyoxyethylene チレンアルキルエーテル、ポリ オキシエチレンポリオキシプロ ピレンアルキルエーテル等のポ リオキシアルキレンアルキルエ ーテル、ポリオキシエチレン硬 化ヒマシ油、ポリオキシエチレ ンソルビタン脂肪酸エステル、 ポリオキシエチレングリセリン 脂肪酸エステル、ポリオキシエ チレングリコール脂肪酸エステ ル、ポリオキシエチレングリコ ールエーテル、ポリオキシエチ レンアルキルフェニルエーテ ル、ポリオキシエチレンフィト ステロール、ソルビタン脂肪酸 エステル、グリセリン脂肪酸エ ステル等を配合することができ る。また、ゲル剤の場合、上記 液剤の任意成分に加え、更にカ ルボキシビニルポリマー、グリ セリンモノオレエート等のゲル 化剤を添加することができる。 更に、他の剤型の薬剤組成物も その種類に応じた成分を用いて 通常の方法で製造することがで きる。上記任意成分の各配合量 は、本発明の効果を損なわない 範囲で常用量とすることができ る。

polyoxythylene-glycol fatty acid ester, it can mix polyoxyethylene glycol ether. the alkylphenyl ether. polyoxyethylene phytosterol, sorbitan fatty acid ester, glycerine fatty acid ester, etc.

Moreover, in the case of a gel agent, in addition to the component of the above-mentioned liquid agent as desired, it can add gelatinizers, such as carboxy vinyl polymer and a glycerol mono-oleate, further.

Furthermore, it can also manufacture the drug composition of other formulation by the usual method using the component according to the kind.

Each blending quantity of the above-mentioned component as desired can be made into the amount of daily use in the range which does not impair the effect of this invention.

## [0019]

#### [0019]

本発明の薬剤組成物を用いて医 When obtaining a pharmaceutical composition 薬品組成物又は化粧料組成物を or a cosmetics composition using the drug



得る場合、その調製方法は特に 制限されるものではなく、各種 剤型の常法に従って調製するこ とができる。例えば貼付基剤と して使用する場合、上記各任意 成分と本発明の薬物/層状珪酸 塩複合体とを練合してペースト 状に調製して、これを上記支持 体に塗布し、必要によりポリエ チレンフィルム等のフエイシン グを被覆することによって得ら れるものである。軟膏剤又は液 剤として調製する場合も、常法 によって製造し得、軟膏剤であ れば、例えば上記各任意成分を 上記溶剤に順次添加し、本発明 の薬物/層状珪酸塩複合体と適 宜時間混練することによって調 製することができ、液剤であれ ば、例えば上記各任意成分と本 発明の薬物/層状珪酸塩複合体 とを上記溶剤に順次添加、溶 解・分散することによって調製 することができる。ゲル剤を調 製する場合も、常法によって製 造し得、例えばゲル化剤以外の 上記各任意成分と本発明の薬物 /層状珪酸塩複合体とを上記溶 剤に順次添加、溶解した後、ゲ ル化剤を添加してゲル化させる ことによって調製することがで きる。

composition of this invention, the preparation method in particular is not limited and it can prepare it according to the conventional method of various formulation.

For example, when using it as a sticking base, it kneads each said component as desired, and the medicine / layered silicate composite body of this invention, and prepares in the shape of a paste, it applies this to the above-mentioned support medium, it is obtained by coating facings, such as a polyethylene film, if necessary.

Also when preparing as the salve or a liquid agent, it can manufacture by a conventional method, if it is the salve, it will carry out sequential adding of each said component as desired at the above-mentioned solvent, for example, it can prepare by carrying out a time mixing suitably with the medicine / layered silicate composite body of this invention, and if it is a liquid agent, it can prepare each said component as desired, and the medicine / layered silicate composite body of this invention sequential adding, melting, and by dispersing to the above-mentioned solvent, for example.

Also when preparing a gel agent, it can manufacture by a conventional method, for example, after sequential-adding each said component as desired other than a gelatinizer, and the medicine / layered silicate composite body of this invention to the above-mentioned solvent and dissolving, it can prepare by adding and gelatinizing a gelatinizer.

[0020]

[0020]



## 【発明の効果】

## [0021]

## 【実施例】

以下、実験例、実施例を示し、 本発明を具体的に説明するが、 本発明は下記の実施例に制限さ れるものではない。

[実験例1] モンモリロナイト (水沢化学工業(株)社製ベン クレーSL) 4gをエタノール3 5質量%水溶液1500g中に 分散し、24時間攪拌後、イン ドメタシン(水難溶性薬物)1 gを溶解し、更に24時間攪拌 後、ロータリーエバポレータ出 で40℃にて溶媒を十分に留去 した。残留したモンモリロナイ

## [ADVANTAGE OF THE INVENTION]

Since the drug composition obtained by the method of this invention has the markedly good composition of the stability in the above-mentioned medicine made amorphous, when the drug activity of the time of manufacture is maintained, it applies and paints out this on the skin like the drug of the above-mentioned medicine blending of public knowledge, or by taking and using, the medicine absorbed above-mentioned is continuously, immediately promptly and effective and the drug activity excellent in the persistence are obtained by such outstanding absorption.

Furthermore, when using as external preparation, there is no problem of skin irritation and it excels in sense of use.

#### [0021]

## [EXAMPLES]

Hereafter, the example of experiment and an Example are shown, it specifically demonstrates this invention.

This invention is not limited to the following Example.

[Experimental example 1]

It dispersed 4g of Montmorillonite ("benkure-"-SL by Mizuwsawa-Chemical-Industries company) in 1500g of an aqueous solution which had 35 mass % of ethanol, it dissolved 1g of Indometacin (poor-water-solubility medicine) after churning for 24 hours, it fully distilled the solvent at 40 degrees C by the rotating evaporator after another churning for 24 hours.



トとインドメタシンとの複合体 の、理学電気(株)社製 X 線回 折装置RINT2000にて測 定した X 線回折ピークは、モン モリロナイト由来のピークのみ で、インドメタシンは非晶質化 していた。上記複合体1500 mgをクエン酸バッファーでp H=4.5 に調製した水溶液100 0gに分散し、40℃の恒温槽 中で保存した。分散液を経時で サンプリングし、遠心分離機(日 立(株)社製…HIMAC CR18B) にて16000r pm、1時間遠心分離し、上清 のインドメタシン濃度を(吸光 度計島津(株)社製…UV-1 60) にて測定した。

[実験例2] モンモリロナイト (水沢化学工業(株)社製ベン クレーSL) 4gをエタノール 35質量%水溶液1500g中 に分散し、24時間攪拌後、イ ンドメタシン1gを溶解し、更 に24時間攪拌後、ロータリー エバポレーターで40℃にて残 存溶媒量が10gになるまで留 去した。残留したモンモリロナ イトとインドメタシンとの複合 体含有スラリーのX線回折ピー クは、モンモリロナイト由来の ピークのみで、インドメタシン は非品質化していた。上記複合 体含有スラリー4500mgを クエン酸バッファーで p H=4. 5に調製した水溶液1000g

The X-ray-diffraction peak of the composite body of the montmorillonite and indometacin remained, which was measured with the X-ray-diffraction apparatus RINT2000 by Rigaku corporation, was only a peak derived from a montmorillonite, and it had made the indometacin amorphous.

It dispersed 1500 mg of the above-mentioned composite bodies in 1000g of an aqueous solutions prepared to have pH=4.5 with the citric-acid buffer, it preserved in a 40-degree C thermostat.

It sampled the dispersion liquid over time, it centrifuged at 16000 rpm with a centrifuge (made by Hitachi... HIMAC SCR 18B) for 1 hour, it measured indometacin concentration of supernatant by (spectrophotometer made by Shimadzu Co., Ltd. company ... UV-160).

[Experimental example 2]

It disperses Montmorillonite ("benkure"- SL by Mizuwsawa-Chemical-Industries company) 4g in the 35 mass % aqueous solution 1500g of ethanol, it dissolves Indometacin 1g after 24-hour churning, it distiled after 24 more hour churning until the amount of residual solvent was set to 10g at 40 degrees C by the rotating evaporator.

X-ray-diffraction of the The peak composite-body content slurry of the montmorillonite indometacin which and remained is only a peak derived from a montmorillonite, and it had formed the indometacin into un-quality.

It disperses the above-mentioned composite-body content slurry 4500 mg in 1000g of aqueous solutions prepared to pH=4.5



解度を経時で測定した。

に分散し、実験例 1 と同様に溶 with the citric-acid buffer, like the experimental example 1, it was time-dependent and measured solubility.

## 【比較例1】

## [0022]

モンモリロナイト(水沢化学工) 業(株) 社製ベンクレーSL) 4 度96質量%) 1500g中に 分散し、24時間攪拌後、イン ドメタシン(水難溶性薬物)1 gを溶解し、更に24時間攪拌 後、ロータリーエバポレーター で40℃にて溶媒を十分に留去 した。残留したモンモリロナイ トとインドメタシンとの複合体 のX線回折ピークは、モンモリ ロナイト由来のピークのみで、 インドメタシンは非晶質化して いた。複合体の溶解度を実験例 1と同様に経時で測定した。

[比較例2] 結晶性インドメタ シン (SIGMA) 300mg をクエン酸バッファーでp H=4.5 に調製した水溶液100 0gに分散し、実験例1と同様 に溶解度を経時で測定した。

[実験例3] ヘクトライト (ラ ポルテインダストリー社製、ラ ポナイトXLG) 3gとブフェ キサマク(水難溶性薬物)1g を実験例1と同様に複合化し た。複合体のX線回折ピークは、 ヘクトライト由来のピークのみ

## [COMPARATIVE EXAMPLE 1]

## [0022]

It disperses Montmorillonite ("benkure"- SL by Mizuwsawa-Chemical-Industries company) 4g gを試薬1級のエタノール(純 in ethanol (purity of 96 mass %) 1500g of reagent primary, it dissolves Indometacin (poor-water-solubility medicine) after 1g 24-hour churning, it fully distiled the solvent at 40 degrees C by the rotating evaporator after 24 more hour churning.

> The X-ray-diffraction peak of the composite body of the montmorillonite and indometacin which remained is only a peak derived from a montmorillonite. and it had made the indometacin amorphous.

> It was time-dependent like the experimental example 1, and measured the solubility of a composite body.

# [Comparative Example 2]

It disperses crystalline indometacin (SIGMA) 300 mg in 1000g of aqueous solutions prepared to pH=4.5 with the citric-acid buffer, like the experimental example 1, it was time-dependent and measured solubility.

## [Experimental example 3]

It composed Hectorite (the Laporte industry company make, laponite XLG) 3g Bufexamac (poor-water-solubility medicine) 1g like the experimental example 1.

The X-ray-diffraction peak of a composite body is only a peak derived from a hectorite, and it



で、ブフェキサマクは非晶質化 had made the bufexamac amorphous. していた。複合体1200mg をクエン酸バッファーでp H=4.5 に調製した水溶液100 0gに分散し、実験例1と同様 に溶解度を経時で測定した。

「比較例3]結晶性ブフェキサ マク(SIGMA)300mg をクエン酸バッファーでp H=4.5 に調製した水溶液100 0gに分散し、実験例1と同様 に溶解度を経時で測定した。

It disperses 1200 mg of composite bodies in 1000g of aqueous solutions prepared to pH=4.5 with the citric-acid buffer, like the experimental example 1, it was time-dependent and measured solubility.

[Comparative Example 3]

It disperses crystalline bufexamac (SIGMA) 300 mg in 1000g of aqueous solutions prepared to pH=4.5 with the citric-acid buffer, like the experimental example 1, it was time-dependent and measured solubility.

[0023]

# [0023]

## 【表 1 】

水難溶性薬物の 表 1 溶解度の経時変化

保存時間(40℃)

6ヵ月・ 1時間 実験例1 インドメタシンの溶 解度 (ppm) 1 2

## [TABLE 1]

Table 1 Variation with time of solubility of poor-water-solubility medicine Reserve time (40 degrees C)

Six months 1 hour

Experimental example 1 Solubility of an 12 12 indometacin (ppm)

実験例 2 インドメタシンの溶 Experimental example 2 解度 (ppm) 1 2 インドメタシンの溶 indometacin (ppm) 比較例1 解度 (ppm) 5 6 5 比較例 2 インドメタシンの溶 indometacin (ppm) 解度 (ppm) 4 4 4 実験例3 ブフェキサマクの溶 bufexamac (ppm)

Solubility of an 1 2 indometacin (ppm) 12 12 Solubility of an Comparative Example 1 6 Comparative Example 2 Solubility of an 4 Experimental example 3 Solubility of a

200

200



解度 (ppm) 200 200

比較例 3 ブフェキサマクの溶 Comparative Example 3 Solubility of a 解度(ppm) 100 bufexamac (ppm) 100 100

## [0024]

## [0025]

## [0024]

The indometacin amorphous body / montmorillonite composite body, and the bufexamac amorphous body / hectorite composite body prepared from the 35 mass % aqueous solution of ethanol as shown in Table 1 maintain solubility higher than the solubility of the crystalline body of each medicine for a practically sufficient period.

Each medicine / layered silicate composite body prepared from reagent primary ethanol (purity of 96 mass %) were time-dependent, and it checked that solubility fell.

#### [0025]

[Example 1, Comparative example 6, 7]

2に示す各成分を常法に従いへ According to the conventional method, it mixed ンシェルミキサーにより混合撹 and stirred each component shown in Table 2件して、実施例1及び比較例6、 with the Henschel mixer, and prepared the 7の貼付基剤を調製した。各基 sticking bases for Example 1 and Comparative 剤を不織布上に100g/m2 Example 6 and 7.

It applies each of the bases uniformly so that it became 100 g/m2 on a nonwoven fabric, it gave the facing of a polyethylene film, it manufactured a patch.

It carried out the sealing packaging of each patch, it preserved for four months in a 40-degree C thermostat, according to the following method, it measured the blood-level



を評価した。結果を表2に併記 する。いずれも、優れた有効性、 低刺激性を有し、使用感も優れ ることが認められた。なお、以 下の表においいて、POEはポ リオキシエチレンを意味し、P OPはポリオキシプロピレンを 意味する。

[0026]

<血中濃度測定>ウィスター系 <Blood-level measurement> 匹を一群として実験に供した。 ラットは実験前日に背部を剃毛 した。実験当日、剃毛した部分 previous day. 付剤を貼った後、個別ケージで 飼育した。試料を適用後、2時 液を採取した。採取した血液は、 常法に従って高速液体クロマト グラフィー分析に供し、予め定 めておいた検量線より各薬物の 血中濃度を算出した。試料適用 後2時間後の血中濃度を各薬物 の薬効の速効性の指標とし、試 料適用後8時間後の血中濃度を 各薬物の薬効の持続性の指標と した。

[0027]

(速効性、持続性)、皮膚刺激性 measurement for each patch after storage, and evaluated the effectiveness (immediate action, persistence) of a medicine, and skin irritation.

It wrote its result together into Table 2.

It was admitted that all had the outstanding effectiveness and low irritation, and the sense of use was also excellent.

In addition, in the following tables, POE means POP polyoxyethylene, means polyoxypropylene.

#### [0026]

雄性ラット (5  $\sim$  6 週齢) 1 0 It used in experiment by making ten Wister male rats (5 to 6 week-old) into a group.

The rat shaved the back part on the experiment

に5×8 c mの大きさとした貼 After sticking the patch made into the size of 5\*8 cm on the shaved part on the experiment day, it bred in the individual cage.

間後及び8時間後にラットの血 After applying a sample, it collected the blood of rat 2 hours and 8 hours afterward.

> According to a conventional method, it uses the collected blood in а high-performance-liquid-chromatography analysis, it computed the blood level of each medicine from the analytical curve defined beforehand.

> Let the blood level 2 hours after after sample application be the medicinal immediately effective index of each medicine, it made the blood level 8 hours after after sample application into the medicinal sustainable index of each medicine.

[0027]



<皮膚刺激性試験>雄性のウサ <A test of skin irritation> ギを試験に供した。検体投与前 It used the rabbit of a male in the test. 定した。試料を2.5×2.5 cmの大きさにカットし、ウサ ギの除毛背部に貼付し、24時 間後に検体を除去した。皮膚反 24時間後に行った。判定は以 下に示す判定基準に従って評点 afterward. をつけ、平均値を算出した。皮 において使用感が良好と判断し た。

に、健康状態が良好なウサギを Before a specimen administration, state of 選択し、背部をバリカンで除毛 health chooses a good rabbit, it specified ten 後、10匹を使用動物として選 animals for the back part as a use animal after depilation by hair clipper.

> It cuts a sample into the size of 2.5\*2.5 cm, it sticks on the depilation back part of a rabbit, it removed specimen 24 hours afterward.

応の観察は、検体を除去した後 After the observation of the skin reaction removed the specimen, it performed it 24 hours

The evaluation computed the attachment and 膚刺激性の平均点が4. 0以上 the average value for the rating in accordance with the criterion shown below.

> The average mark of skin irritation judged that sense of use was good or more in 4.0.

【0028】 判定基準 <紅斑> 評点 紅 斑 な 5 ご く 弱 い 紅 4	し斑	[0028] Criterion <rash> Rating With no rash Very weak rash</rash>	5 4
明 瞭 な 紅 3 ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・	斑斑	Clear rash Rash of the in-strength Very strength rash	3 2 1
[0029]		[0029]	

[TABLE 2]

36/43 Copyright (C) 2006 The Thomson Corporation.

【表2】



表 2 単位:質量%

表 2		7-1-	
	実施例1	比較例6	比較例7
実験例1のインドメタシン/モンモリロナイト複合体	2.5		
比較例1のインドメタシン/モンモリロナイト複合体		2.5	
比較例2の結晶性インドメタシン			0.5
1-メントール	0.5	0.5	0.5
POE(25)ラウリルエーテル	1	1	1
ポリアクリル酸	4	4	4
す。 リアクリル酸ナトリウム	1.5	1.5	1.5
カルホ~キシメチルセルロースナトリウム	4	4	4
<b>す。ハト、ニルトルコール</b>	1	1	1
クェルキリン	15	15	15
ソルヒ、トール	5	5	5
酸化チタン	0.5	0.5	0.5
とでシ油	1	1	1
1チレンジアミン四酢酸ナトソウム	0.025	0.025	0.025
精製水	バランス	バランス	ハ゛ランス
合計(質量%)	100	100	100
pH	4.5	4.5	4.5
2時間後の血中濃度(μg/ml)	15.5	9.3	5.9
8時間後の血中濃度(μg/ml)	29.4	19.7	11.8
皮膚刺激性	4.9	4.9	4.0

表: Table 単位: Unit

質量%: Mass % 実施例: Example

比較例: Comparative Example

実験例 1 のインドメタシン/モンモリロナイト複合体:

Indometacin/montmorillonite composite body in experimental example 1

比較例 1 のインドメタシン/モンモリロナイト複合体:

Indometacin/montmorillonite composite body in Comparative Example 1

比較例の結晶性インドメタシン: Crystalline indometacin in Comparative Example

I-メントール: I-menthol

POE(25)ラウリルエーテル: POE- (25) lauryl ether

ポリアクリル酸: Polyacrylic acid



ポリアクリル酸ナトリウム: Sodium polyacrylate

カルボキシメチルセルロースナトリウム: Sodium carboxymethylcellulose

ポリビニルアルコール: Polyvinyl alcohol

グリセリン: Glycerol ソルビトール: Sorbitol

酸化チタン: Titanium oxide

ヒマシ油: Castor oil

エチレンジアミン四酢酸ナトリウム: Ethylene-diamine-tetra-acetic acid

disodium salt

精製水: Purified water

バランス: Balance

合計: Total

2 時間後の血中濃度: Blood-level after 2 hours 8 時間後の血中濃度: Blood-level after 8 hours

皮膚刺激性: Skin irritation

## [0030]

「実施例2~5] 表3に示す各 [Example 2-5] 付剤を製造した。いずれも、実 shown in Table 3 like Example 1. 施例1と同様の優れた有効性、 験例1と同様に調整した。

#### [0030]

成分を実施例1と同様にして貼 It manufactured the patch for each component

All have the outstanding effectiveness similar to 低刺激性を有し、使用感も優れ Example 1, and low irritation, it was admitted ることが認められた。なお、薬 that sense of use was also excellent.

物と層状珪酸塩の複合体は、実 In addition, it adjusted the composite body of a medicine and a layered silicate like the experimental example 1.

【表3】

[TABLE 3]



表3			単位: 5	質量% _	
30		実施例			
	2	3	4	5	
フルルビプロフェン/モンモリロナイト複合体	2.5				
フェル゛ナク/スチープンサイト複合体		2.5			
ジクロフェナク/サポナイト複合体			2.5		
プンフェキサマク/ヘクトライト複合体					
1-メントール	0.5	1 .	0.5	0.5	
クロタミトン				2	
ポワンルベート 80	2				
POE(60)硬化tマシ油		1.5			
モノラウリン酸ポリエチレングリゴール(10)			1		
POE(20)POP(4)tflul-fl				1.5	
す。 リアクリル 直致	4	4	4	4	
ま。リアクリルで設ナトリウム	1.5	1.5	1.5	1.5	
カルホ*キシメチルセルロースナトリクンム	4	4	4	4	
<b>ポリビニルアルコール</b>		1	1_	1	
<b>ポリエチレングリコール(400)</b>			5	5	
<b>ク*リセリン</b>	15	15	15	15	
Yルヒ* トール	2.5	5	2.5	5	
酸化チタン	0.5	0.5	0.5	0.5	
カオリン			0.1		
ヒマシ油	11	0.05		1	
珪酸アルミン酸マグネシウム	0.05	0.025	0.025	0.05	
エチレンジアミン四酢酸ナトソウム	0.025			0.025	
アルミニウムク*リシネート		1	1.5 .		
精製水	ハ・ランス	ハ・ランス	ハ・ランス	ハ゛ランス	
合計(質量%)	100	100	100	100	
рН	4.5	3.5	4.6	4.5	

表: Table 単位: Unit

質量%: Mass % 実施例: Example

フルルビプロフェン/モンモリロナイト複合体: Flurbiprofen/Montmorillonite

composite body

フェルビナク/スチーブンサイト複合体: Felbinac/stevensite composite body ジクロフェナク/サポナイト複合体: Diclofenac/saponite composite body ブフェキサマク/ヘクトライト複合体: Bufexamac/hectorite composite body

I-メントール: I-menthol クロタミトン: Crotamiton



ポリソルベート 80: Polysorbate 80

POE(60)硬化ヒマシ油: POE(60) Hydrogenated castor oil

モノラウリン酸ポリエチレングリゴール: Monolaurin acid polyethyleneglycol

POE(20)POP(4)セチルエーテル: POE(20)POP(4) cetyl ether

ポリアクリル酸: Polyacrylic acid

ポリアクリル酸ナトリウム: Sodium polyacrylate

カルボキシメチルセルロースナトリウム: Sodium carboxymethylcellulose

ポリビニルアルコール: Polyvinyl alcohol

ポリエチレングリコール: Polyethyleneglycol

グリセリン: Glycerol

ソルビトール: Sorbitol

酸化チタン: Titanium oxide

カオリン: Kaolin

ヒマシ油: Castor oil

珪酸アルミン酸マグネシウム: Silicic-acid magnesium aluminate

エチレンジアミン四酢酸ナトリウム: Ethylene-diamine-tetra-acetic acid

disodium salt

アルミニウムグリシネート: Aluminum glycinate

精製水: Purified water

バランス: Balance

合計: Total

#### [0031]

[実施例6~10]表4に示す 各成分を用いて、常法に従いク リーム剤を調製した。いずれも、 実施例1と同様の優れた有効 component shown in Table 4. 優れることが認められた。なお、 薬物と層状珪酸塩の複合体は、 薬物:層状珪酸塩の比以外は、 実験例1と同様に調整した。

#### [0031]

[Example 6-10]

According to the conventional method, it prepared the cream agent using each

性、低刺激性を有し、使用感も All have the outstanding effectiveness similar to Example 1, and low irritation, it was admitted that sense of use was also excellent.

> In addition, it adjusted the composite body of a medicine and a layered silicate similar to the experimental example 1 except for the ratio of (medicine:layered silicate).



## 【表4】

## [TABLE 4]

表 4				<u>単位:</u>	質量%	
7.1		実施例				
	6	7	8	9	10	
インドメタシン/モンモリロナイト複合体(1:2)	0.6					
フルルブプロフェン/スチーブンサイト複合体(1:10)		2.2				
フェルビナク/サポナイト複合体(1:8)			2.7			
イププロフェン/ヘクトライト複合体(1:6)				3.5		
プフェキサマク/ヘクトライト複合体(1:4)					5	
1-メントール	1	1	_11	0.5	0.5	
POE(20)セチルエーテル	2	2	2	2	2	
モノステアリン酸ケ・リたリン	1	. 1	1	1	1	
流動パラフィン	5	5	5	5	5	
セタノール	5_	5	5	5	5	
脂肪酸トリグリセリド	3	3	3	3	3	
ク・リナリン	6	6	6	6	6	
トリエタノールアミン	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2	
ま。ハコチャンク、ハコール(200)	2		2			
す。 リアクリル酸	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5	
キタンサンカ゛ム	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2	
カルホ゛キシメチルセルロースナトリウム	0.1	0.1	0.1	0.1	0.1	
精製水		バランス				
合計(質量%)	100	100	100	100	100	

表: Table

単位: Unit

質量%: Mass % 実施例: Example

インドメタシン/モンモリロナイト複合体: Indometacin/montmorillonite composite body

フルルビプロフェン/スチーブンサイト複合体: Flurbiprofen/stevensite composite body

フェルビナク/サポナイト複合体: Felbinac/saponite composite body イブプロフェン/ヘクトライト複合体: Ibuprofen/hectorite composite body ブフェキサマク/ヘクトライト複合体: Bufexamac/hectorite composite body



I-メントール: I-menthol

POE(20)セチルエーテル: POE(20) Cetyl ether

モノステアリン酸グリセリン: Glyceryl monostearate

流動パラフィン: Liquid paraffin

セタノール: Cetanol

脂肪酸トリグリセリド: Fatty acid triglyceride

グリセリン: Glycerol

トリエタノールアミン: Triethanolamine

ポリエチレングリコール: Polyethyleneglycol

ポリアクリル酸: Polyacrylic acid

キタンサンガム: Xanthan gum

カルボキシメチルセルロースナトリウム: Sodium carboxymethylcellulose

精製水: Purified water

バランス: Balance

合計: Total



## THOMSON SCIENTIFIC TERMS AND CONDITIONS

Thomson Scientific Ltd shall not in any circumstances be liable or responsible for the completeness or accuracy of any Thomson Scientific translation and will not be liable for any direct, indirect, consequential or economic loss or loss of profit resulting directly or indirectly from the use of any translation by any customer.

Thomson Scientific Ltd. is part of The Thomson Corporation

Please visit our website:

"www.THOMSONDERWENT.COM" (English)

"www.thomsonscientific.jp" (Japanese)